Flüssigkristallines Medium

Die vorliegende Erfindung betrifft ein flüssigkristallines Medium, sowie dessen Verwendung für elektrooptische Zwecke und dieses Medium enthaltende Anzeigen.

5

10

Flüssige Kristalle werden vor allem als Dielektrika in Anzeigevorrichtungen verwendet, da die optischen Eigenschaften solcher Substanzen durch eine angelegte Spannung beeinflusst werden können. Elektrooptische Vorrichtungen auf der Basis von Flüssigkristallen sind dem Fachmann bestens bekannt und können auf verschiedenen Effekten beruhen.

Derartige Vorrichtungen sind beispielsweise Zellen mit dynamischer Streuung, DAP-Zellen (Deformation aufgerichteter Phasen), Gast/Wirt-Zellen, TN-Zellen mit verdrillt nematischer ("twisted nematic") Struktur, STN-Zellen ("super-twisted nematic"), SBE-Zellen ("superbirefringence effect") und OMI-Zellen ("optical mode interference"). Die gebräuchlichsten Anzeigevorrichtungen beruhen auf dem Schadt-Helfrich-Effekt und besitzen eine verdrillt nematische Struktur.

20

15

Die Flüssigkristallmaterialien müssen eine gute chemische und thermische Stabilität und eine gute Stabilität gegenüber elektrischen Feldern und elektromagnetischer Strahlung besitzen. Ferner sollten die Flüssigkristallmaterialien niedere Viskosität aufweisen und in den Zellen kurze Ansprechzeiten, tiefe Schwellenspannungen und einen hohen Kontrast ergeben.

25

30

35

Weiterhin sollten sie bei üblichen Betriebstemperaturen, d.h. in einem möglichst breiten Bereich unterhalb und oberhalb Raumtemperatur eine geeignete Mesophase besitzen, beispielsweise für die oben genannten Zellen eine nematische oder cholesterische Mesophase. Da Flüssigkristalle in der Regel als Mischungen mehrerer Komponenten zur Anwendung gelangen, ist es wichtig, dass die Komponenten untereinander gut mischbar sind. Weitere Eigenschaften, wie die elektrische Leitfähigkeit, die dielektrische Anisotropie und die optische Anisotropie, müssen je nach Zellentyp und Anwendungsgebiet unterschiedlichen Anforderungen genügen. Beispielsweise sollten Materialien für Zellen mit verdrillt

nematischer Struktur eine positive dielektrische Anisotropie und eine geringe elektrische Leitfähigkeit aufweisen.

Beispielsweise sind für Matrix-Flüssigkristallanzeigen mit integrierten nichtlinearen Elementen zur Schaltung einzelner Bildpunkte (MFK-Anzeigen)

Medien mit großer positiver dielektrischer Anisotropie, breiten nematischen Phasen, relativ niedriger Doppelbrechung, sehr hohem spezifischen Widerstand, guter UV- und Temperaturstabilität und geringerem Dampfdruck erwünscht.

Derartige Matrix-Flüssigkristallanzeigen sind bekannt. Als nichtlineare Elemente zur individuellen Schaltung der einzelnen Bildpunkte können beispielsweise aktive Elemente (d.h. Transistoren) verwendet werden. Man spricht dann von einer "aktiven Matrix", wobei man zwei Typen unterscheiden kann:

15

20

35

 MOS (Metal Oxide Semiconductor) oder andere Dioden auf Silizium-Wafer als Substrat.

2. Dünnfilm-Transistoren (TFT) auf einer Glasplatte als Substrat.

Die Verwendung von einkristallinem Silizium als Substratmaterial beschränkt die Displaygröße, da auch die modulartige Zusammensetzung verschiedener Teildisplays an den Stößen zu Problemen führt.

Bei dem aussichtsreicheren Typ 2, welcher bevorzugt ist, wird als elektrooptischer Effekt üblicherweise der TN-Effekt verwendet. Man unterscheidet
zwei Technologien: TFT's aus Verbindungshalbleitern wie z.B. CdSe oder
TFT's auf der Basis von polykristallinem oder amorphem Silizium. An
letzterer Technologie wird weltweit mit großer Intensität gearbeitet.

Die TFT-Matrix ist auf der Innenseite der einen Glasplatte der Anzeige aufgebracht, während die andere Glasplatte auf der Innenseite die transparente Gegenelektrode trägt. Im Vergleich zu der Größe der Bildpunkt-Elektrode ist der TFT sehr klein und stört das Bild praktisch nicht. Diese Technologie kann auch für voll farbtaugliche Bilddarstellungen

WO 2005/017067

10

15

20

25

erweitert werden, wobei ein Mosaik von roten, grünen und blauen Filtern derart angeordnet ist, dass je ein Filterelement einem schaltbaren Bildelement gegenüber liegt.

Die TFT-Anzeigen arbeiten üblicherweise als TN-Zellen mit gekreuzten Polarisatoren in Transmission und sind von hinten beleuchtet.

Der Begriff MFK-Anzeigen umfasst hier jedes Matrix-Display mit integrierten nichtlinearen Elementen, d.h. neben der aktiven Matrix auch Anzeigen mit passiven Elementen wie Varistoren oder Dioden (MIM = Metall-Isolator-Metall).

Derartige MFK-Anzeigen eignen sich insbesondere für TV-Anwendungen (z.B. Taschenfernseher) oder für hochinformative Displays für Rechneranwendungen (Laptop) und im Automobil- oder Flugzeugbau. Neben Problemen hinsichtlich der Winkelabhängigkeit des Kontrastes und der Schaltzeiten resultieren bei MFK-Anzeigen Schwierigkeiten bedingt durch einen nicht ausreichend hohen spezifischen Widerstand der Flüssigkristallmischungen [TOGASHI, S., SEKOGUCHI, K., TANABE, H., YAMAMOTO, E., SORIMACHI, K., TAJIMA, E., WATANABE, H., SHIMIZU, H., Proc. Eurodisplay 84, Sept. 1984: A 210-288 Matrix LCD

Controlled by Double Stage Diode Rings, p. 141 ff, Paris; STROMER, M., Proc. Eurodisplay 84, Sept. 1984: Design of Thin Film Transistors for Matrix Adressing of Television Liquid Crystal Displays, p. 145 ff, Paris]. Mit abnehmendem Widerstand verschlechtert sich der Kontrast einer MFK-

Anzeige und es kann das Problem der "after image elimination" auftreten. Da der spezifische Widerstand der Flüssigkristallmischung durch Wechselwirkung mit den inneren Oberflächen der Anzeige im allgemeinen über die Lebenszeit einer MFK-Anzeige abnimmt, ist ein hoher (Anfangs)-Widerstand sehr wichtig, um akzeptable Standzeiten zu erhalten.

Insbesondere bei low-volt-Mischungen war es bisher nicht möglich, sehr hohe spezifische Widerstände zu realisieren. Weiterhin ist es wichtig, dass der spezifische Widerstand eine möglichst geringe Zunahme bei steigender Temperatur sowie nach Temperatur- und/oder UV-Belastung zeigt. Besonders nachteilig sind auch die Tieftemperatureigenschaften der Mischungen aus dem Stand der Technik. Gefordert wird, dass auch bei

-4-

tiefen Temperaturen keine Kristallisation und/oder smektische Phasen auftreten und die Temperaturabhängigkeit der Viskosität möglichst gering ist. Die MFK-Anzeigen aus dem Stand der Technik genügen somit nicht den heutigen Anforderungen.

Es besteht somit immer noch ein großer Bedarf nach MFK-Anzeigen mit sehr hohem spezifischen Widerstand bei gleichzeitig großem Arbeitstemperaturbereich, kurzen Schaltzeiten auch bei tiefen Temperaturen und niedriger Schwellenspannung, die diese Nachteile nicht oder nur in geringerem Maße zeigen.

10

15

20

25

30

Neben Flüssigkristallanzeigen, die eine Hintergrundbeleuchtung verwenden, also transmissiv und gegebenenfalls transflektiv betrieben werden, sind besonders auch reflektive Flüssigkristallanzeigen interessant. Diese reflektiven Flüssigkristallanzeigen benutzen das Umgebungslicht zur Informationsdarstellung. Somit verbrauchen sie wesentlich weniger Energie als hintergrundbeleuchtete Flüssigkristallanzeigen mit entsprechender Größe und Auflösung. Da der TN-Effekt durch einen sehr guten Kontrast gekennzeichnet ist, sind derartige reflektive Anzeigen auch bei hellen Umgebungsverhältnissen noch gut abzulesen. Dies ist bereits von einfachen reflektiven TN-Anzeigen, wie sie in z. B. Armbanduhren und Taschenrechnern verwendet werden, bekannt. Jedoch ist das Prinzip auch auf hochwertige, höher auflösende Aktiv-Matrix angesteuerte Anzeigen wie z. B. TFT-Displays anwendbar. Hier ist wie bereits bei den allgemeinen üblichen transmissiven TFT-TN-Anzeigen die Verwendung von Flüssigkristallen mit niedriger Doppelbrechung (An) nötig, um eine geringe optische Verzögerung (d · Δn) zu erreichen. Diese geringe optische Verzögerung führt zu einer meist akzeptablen geringen Blickwinkelabhängigkeit des Kontrastes (vgl. DE 30 22 818). Bei reflektiven Anzeigen ist die Verwendung von Flüssigkristallen mit kleiner Doppelbrechung noch wichtiger als bei transmissiven Anzeigen, da bei reflektiven Anzeigen die effektive Schichtdicke, die das Licht durchquert, ungefähr doppelt so groß ist wie bei transmissiven Anzeigen mit derselben Schichtdicke.

10

15

20

25

Bei TN-(Schadt-Helfrich)-Zellen sind Medien erwünscht, die folgende Vorteile in den Zellen ermöglichen:

 erweiterter nematischer Phasenbereich (insbesondere zu tiefen Temperaturen)

lagerstabil, auch bei extrem tiefen Temperaturen

- Schaltbarkeit bei extrem tiefen Temperaturen (out-door-use, Automobil, Avionik)

 erhöhte Beständigkeit gegenüber UV-Strahlung (längere Lebensdauer)

- kleine optische Doppelbrechung (An) für reflektive Anzeigen

Mit den aus dem Stand der Technik zur Verfügung stehenden Medien ist es nicht möglich, diese Vorteile unter gleichzeitigem Erhalt der übrigen Parameter zu realisieren. Die aus der EP 1 046 693 A1 und EP 1 046 694 A1 bekannten Mischungen zeichnen sich durch ihre hohen Viskositäten aus.

Bei höher verdrillten Zellen (STN) sind Medien erwünscht, die eine höhere Multiplexierbarkeit und/oder kleinere Schwellenspannung und/oder breitere nematische Phasenbereiche (insbesondere bei tiefen Temperaturen) ermöglichen. Hierzu ist eine weitere Ausdehnung des zur Verfügung stehenden Parameterraumes (Klärpunkt, Übergang smektisch-nematisch bzw. Schmelzpunkt, Viskosität, dielektrische Größen, elastische Größen) dringend erwünscht.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, Medien insbesondere für derartige MFK-, TN- oder STN-Anzeigen bereitzustellen, die die oben angegebenen Nachteile nicht oder nur in geringerem Maße, und vorzugsweise gleichzeitig sehr niedrige Schwellenspannungen, niedrige Viskositäten und hohe Werte für die Voltage Holding Ratio (VHR) aufweisen.

20

25

35

Es wurde nun gefunden, dass diese Aufgabe gelöst werden kann, wenn man in Anzeigen erfindungsgemäße Medien verwendet.

Gegenstand der Erfindung ist somit ein flüssigkristallines Medium auf der Basis eines Gemisches von polaren Verbindungen mit positiver dielektrischer Anisotropie, dadurch gekennzeichnet, dass es eine oder mehrere Verbindungen der Formel I

10
$$R^1 - H + O \xrightarrow{L^1}_{L^2} X^1$$

und eine oder mehrere Verbindungen der Formel IA,

15
$$R^{2} - H - A - Z^{1} - B - Z^{2} - O + X^{2}$$

$$L^{4}$$

$$IA$$

enthält,

wobei der Anteil an Verbindungen der Formel I mindestens 18 Gew.% beträgt, und worin die einzelnen Reste folgende Bedeutungen besitzen:

R¹ einen Alkenylrest mit 2 bis 8 C-Atomen,

H, einen halogenierten, durch CN oder CF₃ substituierten oder unsubstituierten Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -C≡C-, -CO-, -CH=CH-, -O-, —, —, so

ersetzt sein könnnen, dass O-Atome nicht direkt miteinander verknüpft sind,

- X¹ Alkylrest, Alkenylrest, Alkoxyrest oder Alkenyloxyrest mit jeweils bis zu 6 C-Atomen, im Fall a = 1 auch F, Cl, CN, SF₅, SCN, NCS, OCN,
- 5 F, Cl, CN, SF₅, SCN, NCS, OCN, halogenierter Alkylrest, halogenierter Alkenylrest, halogenierter Alkoxyrest oder halogenierter Alkenyloxyrest mit jeweils bis zu 6 C-Atomen,
 - Z^1 und Z^2 jeweils unabhängig voneinander -CF₂O-, -OCF₂- oder eine Einfachbindung, wobei $Z^1 \neq Z^2$ ist,
- 20 a 0 oder 1, und
 - L¹⁻⁴ jeweils unabhängig voneinander H oder F.
- Die Verbindungen der Formeln I und IA besitzen einen breiten Anwendungsbereich. In Abhängigkeit von der Auswahl der Substituenten können diese Verbindungen als Basismaterialien dienen, aus denen flüssigkristalline Medien zum überwiegenden Teil zusammengesetzt sind; es können aber auch Verbindungen der Formeln I und IA flüssigkristallinen Basismaterialien aus anderen Verbindungsklassen zugesetzt werden, um beispielsweise die dielektrische und/oder optische Anisotropie eines solchen Dielektrikums zu beeinflussen und/oder um dessen Schwellenspannung und/oder dessen Viskosität zu optimieren. Das erfindungsgemäße Mischungskonzept führt zu Mischungen, die sich gegenüber dem

Stand der Technik durch ihre sehr gute Reliability und ihr V_{th}/γ_1 -Verhältnis, insbesondere bei 2,5 V- und 3,3 V-Mischungen, auszeichnen. Die erfindungsgemäßen Mischungen sind insbesondere geeignet für Note-PC, PDA und andere mobile Anwendungen.

- Die Verbindungen der Formeln I und IA sind in reinem Zustand farblos und bilden flüssigkristalline Mesophasen in einem für die elektrooptische Verwendung günstig gelegenen Temperaturbereich. Chemisch, thermisch und gegen Licht sind sie stabil.
- 10 R¹ in Formel I bedeutet vorzugsweise Vinyl, 1E-Alkenyl oder 3-Alkenyl.

Falls R² in Formel IA einen Alkylrest und/oder einen Alkoxyrest bedeutet, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig, hat 1, 2, 3, 4, 5, 6 oder 7 C-Atome und bedeutet demnach bevorzugt Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Butoxy, Pentoxy, Hexoxy oder Heptoxy, ferner Octyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, Tridecyl, Tetradecyl, Pentadecyl, Octoxy, Nonoxy, Decoxy, Undecoxy, Dodecoxy, Tridecoxy oder Tetradedoxy.

Oxaalkyl bedeutet vorzugsweise geradkettiges 2-Oxapropyl (= Methoxymethyl), 2-(= Ethoxymethyl) oder 3-Oxybutyl (= 2-Methoxyethyl), 2-, 3-oder 4-Oxypentyl, 2-, 3-, 4- oder 5-Oxyhexyl, 2-, 3-, 4-, 5- oder 6-Oxyheptyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, oder 7-Oxyoctyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder 8-Oxanonyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Oxadexyl.

Falls R² einen Alkylrest bedeutet, in dem eine CH₂-Gruppe durch -CH=CH-ersetzt ist, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 2 bis 10 C-Atome. Er bedeutet demnach besonders Vinyl, Prop-1-, oder Prop-2-enyl, But-1-, 2- oder But-3-enyl, Pent-1-, 2-, 3- oder Pent-4-enyl, Hex-1-, 2-, 3-, 4- oder Hex-5-enyl,

Pent-1-, 2-, 3- oder Pent-4-enyl, Hex-1-, 2-, 3-, 4- oder Hex-5-enyl, Hept-1-, 2-, 3-, 4-, 5- oder Hept-6-enyl, Oct-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- oder Oct-7-enyl, Non-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder Non-8-enyl, Dec-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder Dec-9-enyl.

Falls R² einen Alkylrest bedeutet, in dem eine CH₂-Gruppe durch -O- und eine durch -CO- ersetzt ist, so sind diese bevorzugt benachbart. Somit beinhalten diese eine Acyloxygruppe -CO-O- oder eine Oxycarbonylgruppe -O-CO-. Vorzugsweise sind diese geradkettig und haben 2 bis 6 C-Atome. Sie bedeuten demnach besonders Acetyloxy, Propionyloxy, Butyryloxy,

- Pentanoyloxy, Hexanoyloxy, Acetyloxymethyl, Propionyloxymethyl, Butyryloxymethyl, Pentanoyloxymethyl, 2-Acetyloxyethyl, 2-Propionyloxyethyl, 2-Butyryloxyethyl, 2-Acetyloxypropyl, 3-Propionyl-oxypropyl, 4-Acetyl-oxybutyl, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxy-carbonyl, Butoxycarbonyl, Pentoxycarbonyl, Methoxycarbonylmethyl,
- Ethoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylmethyl, Butoxycarbonylmethyl, 2-(Methoxycarbonyl)ethyl, 2-(Ethoxycarbonyl)ethyl, 2-(Propoxycarbonyl)-ethyl, 3-(Methoxycarbonyl)-propyl, 3-(Ethoxycarbonyl)-propyl oder 4-(Methoxycarbonyl)-butyl.
- Falls R² einen Alkylrest bedeutet, in dem eine CH₂-Gruppe durch unsubstituiertes oder substituiertes -CH=CH- und eine benachbarte CH₂-Gruppe durch CO oder CO-O oder O-CO ersetzt ist, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 4 bis 12 C-Atome. Er bedeutet demnach besonders Acryloyloxymethyl,
 20 2-Acryloyl-oxyethyl, 3-Acryloyloxypropyl, 4-Acryoyloxybutyl, 5-Acryloyl-
 - 2-Acryloyl-oxyetnyl, 3-Acryloyloxypropyl, 4-Acryloyloxybutyl, 5-Acryloyloxyctyl, oxypentyl, 6-Acryloyloxyhexyl, 7-Acryloyloxyheptyl, 8-Acryloyloxyoctyl, 9-Acryloyl-oxynonyl, 10-Acryloyloxydecyl, Methacryloyloxymethyl, 2-Methacryloyl-oxyethyl, 3-Methacryloyloxypropyl, 4-Methacryloyloxybutyl, 5-Methacryl-oyloxypentyl, 6-Methacryloyloxyhexyl, 7-Methacryloyl-oxyheptyl, 8-Methacryloyloxyoctyl, 9-Methacryloyloxynonyl.
 - Falls R² einen einfach durch CN oder CF₃ substituierten Alkyl- oder Alkenylrest bedeutet, so ist dieser Rest vorzugsweise geradkettig. Die Substitution durch CN oder CF₃ ist in beliebiger Position.

Falls R² einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl- oder Alkenylrest bedeutet, so ist dieser Rest vorzugsweise geradkettig und Halogen ist vorzugsweise F oder Cl. Bei Mehrfachsubstitution ist Halogen vorzugsweise F. Die resultierenden Reste schließen auch perfluorierte

30

- 10 -

Reste ein. Bei Einfachsubstitution kann der Fluor- oder Chlorsubstituent in beliebiger Position sein, vorzügsweise jedoch in ω -Position.

Verbindungen mit verzweigten Flügelgruppen R² können gelegentlich wegen einer besseren Löslichkeit in den üblichen flüssigkristallinen Basismaterialien von Bedeutung sein, insbesondere aber als chirale Dotierstoffe, wenn sie optisch aktiv sind. Smektische Verbindungen dieser Art eignen sich als Komponenten für ferroelektrische Materialien.

5

20

25

30

35

Verzweigte Gruppen dieser Art enthalten in der Regel nicht mehr als eine Kettenverzweigung. Bevorzugt verzweigte Reste R² sind Isopropyl, 2-Butyl (= 1-Methylpropyl), Isobutyl (= 2-Methylpropyl), 2-Methylbutyl, Isopentyl (= 3-Methylbutyl), 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 2-Ethylhexyl, 2-Propylpentyl, Isopropoxy, 2-Methylpropoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methylbutoxy, 2-Methylpentoxy, 3-Methylpentoxy, 1-Methylhexoxy, 1-Methylhexoxy, 1-Methylhexoxy.

Falls R² einen Alkylrest darstellt, in dem zwei oder mehr CH₂-Gruppen durch -O- und/oder -CO-O- ersetzt sind, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sind. Vorzugsweise ist er verzweigt und hat 3 bis 12 C-Atome. Er bedeutet demnach besonders Bis-carboxy-methyl, 2,2-Bis-carboxy-ethyl, 3,3-Bis-carboxy-propyl, 4,4-Bis-carboxy-butyl, 5,5-Bis-carboxy-pentyl, 6,6-Bis-carboxy-hexyl, 7,7-Bis-carboxy-heptyl, 8,8-Bis-carboxy-octyl, 9,9-Bis-carboxy-nonyl, 10,10-Bis-carboxy-decyl, Bis-(methoxy-carbonyl)-methyl, 2,2-Bis-(methoxycarbonyl)-ethyl, 3,3-Bis-(methoxy-carbonyl)-propyl, 4,4-Bis-(methoxycarbonyl)-hexyl, 7,7-Bis-(methoxy-carbonyl)-heptyl, 8,8-Bis-(methoxycarbonyl)-octyl, Bis-(ethoxycarbonyl)-methyl, 2,2-Bis-(ethoxycarbonyl)-ethyl, 3,3-Bis-(ethoxycarbonyl)-propyl, 4,4-Bis-(ethoxycarbonyl)-butyl, 5,5-Bis-(ethoxycarbonyl)-hexyl.

Die Verbindungen der Formeln I und IA werden nach an sich bekannten Methoden dargestellt, wie sie in der Literatur (z.B. in den Standardwerken wie Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart) beschrieben sind, und zwar unter Reaktionsbedingungen, die für die genannten Umsetzungen bekannt und geeignet sind.

-11 - .

Dabei kann man auch von an sich bekannten, hier nicht näher erwähnten Varianten Gebrauch machen. Die Verbindungen der Formel IA sind z. B. aus der EP 1 046 693 A1 und EP 1 046 694 A1 bekannt. Die Verbindungen der Formel I sind beispielsweise beschrieben in EP 0 122 389 B1.

- Gegenstand der Erfindung sind auch elektrooptische Anzeigen
 (insbesondere STN- oder MFK-Anzeigen mit zwei planparallelen
 Trägerplatten, die mit einer Umrandung eine Zelle bilden, integrierten
 nicht-linearen Elementen zur Schaltung einzelner Bildpunkte auf den
 Trägerplatten und einer in der Zelle befindlichen nematischen Flüssigkristallmischung mit positiver dielektrischer Anisotropie und hohem
 spezifischem Widerstand), die derartige Medien enthalten sowie die
 Verwendung dieser Medien für elektrooptische Zwecke.
- Die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmischungen ermöglichen eine bedeutende Erweiterung des zur Verfügung stehenden Parameterraumes. Die erzielbaren Kombinationen aus Klärpunkt, Viskosität bei tiefer Temperatur, thermischer und UV-Stabilität und dielektrischer Anisotropie übertreffen bei weitem bisherige Materialien aus dem Stand der Technik.
- Gegenüber den aus der EP 1 046 694 A1 offenbarten Mischungen besitzen die erfindungsgemäßen Mischungen einen höheren Klärpunkt, niedrige γ₁-Werte, niedrigere Werte für Fließviskosität und sehr hohe Werte für die VHR bei 100 °C. Die erfindungsgemäßen Mischungen sind bevorzugt als TN-TFT-Mischungen für Note-PC-Anwendungen mit 3,3 und 2,5 V-Treibern geeignet.

Die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmischungen ermöglichen es bei Beibehaltung der nematischen Phase bis -30 °C, besonders bevorzugt bis -40 °C, Klärpunkt oberhalb 70 °C, vorzugsweise oberhalb 75 °C, besonders bevorzugt \geq 80 °C, gleichzeitig dielektrische Anisotropiewerte $\Delta\epsilon \geq$ 6, vorzugsweise \geq 8 und einen hohen Wert für den spezifischen Widerstand zu erreichen, wodurch hervorragende STN- und MFK-Anzeigen erzielt werden können. Insbesondere sind die Mischungen durch kleine Operationsspannungen gekennzeichnet. Die TN-Schwellen liegen unterhalb 1,5 V, vorzugsweise unterhalb 1,4 V, besonders bevorzugt < 1,3 V.

- 12 -

Es versteht sich, dass durch geeignete Wahl der Komponenten der erfindungsgemäßen Mischungen auch höhere Klärpunkte (z.B. oberhalb 110 °C) bei höheren Schwellenspannungen oder niedrigere Klärpunkte bei niedrigeren Schwellenspannungen unter Erhalt der anderen vorteilhaften Eigenschaften realisiert werden können. Ebenso können bei entsprechend wenig erhöhten Viskositäten Mischungen mit größerem Δε und somit geringen Schwellen erhalten werden. Die erfindungsgemäßen MFK-Anzeigen arbeiten vorzugsweise im ersten Transmissionsminimum nach Gooch und Tarry [C.H. Gooch und H.A. Tarry, Electron. Lett. 10, 2-4, 1974; C.H. Gooch und H.A. Tarry, Appl. Phys., Vol. 8, 1575-1584, 1975], wobei hier neben besonders günstigen elektrooptischen Eigenschaften, wie z.B. hohe Steilheit der Kennlinie und geringe Winkelabhängigkeit des Kontrastes (DE-PS 30 22 818) bei gleicher Schwellenspannung wie in einer analogen Anzeige im zweiten Minimum, eine kleinere dielektrische Anisotropie ausreichend ist. Hierdurch lassen sich unter Verwendung der erfindungsgemäßen Mischungen im ersten Minimum deutlich höhere spezifische Widerstände verwirklichen als bei Mischungen mit Cyanverbindungen. Der Fachmann kann durch geeignete Wahl der einzelnen Komponenten und deren Gewichtsanteilen mit einfachen Routinemethoden die für eine vorgegebene Schichtdicke der MFK-Anzeige erforderliche Doppelbrechung einstellen.

Die Fließviskosität v_{20} bei 20 °C ist vorzugsweise < 20 mm²·s⁻¹, besonders bevorzugt < 19 mm²·s⁻¹. Die Rotationsviskosität γ_1 der erfindungsgemäßen Mischungen bei 20 °C ist vorzugsweise < 140 mPa·s, besonders bevorzugt < 120 mPa·s. Der nematische Phasenbereich ist vorzugsweise mindestens 100°, insbesondere mindestens 110°. Vorzugsweise erstreckt sich dieser Bereich mindestens von -40° bis +80°.

Bei Flüssigkristallanzeigen ist eine kleine Schaltzeit erwünscht. Dies gilt besonders für Anzeigen die Videowiedergabe-fähig sind. Für derartige Anzeigen werden Schaltzeiten (Summe: t_{on} + t_{off}) von maximal 16 ms benötigt. Die Obergrenze der Schaltzeit wird durch die Bildwiederholfrequenz bestimmt.

5

10

15

20

15

Messungen des "Voltage Holding-ratio" (HR) [S. Matsumoto et al., Liquid Crystals 5, 1320 (1989); K. Niwa et al., Proc. SID Conference, San Francisco, June 1984, p. 304 (1984); G. Weber et al., Liquid Crystals 5, 1381 (1989)] haben ergeben, dass erfindungsgemäße Mischungen enthaltend Verbindungen der Formel I und IA eine deutlich kleinere Abnahme des HR mit steigender Temperatur aufweisen als analoge Mischungen enthaltend anstelle den Verbindungen der Formel IA

Cyanophenylcyclohexane der Formel R—H—O—CN oder Ester der

Formel R—O—C-O—CN.

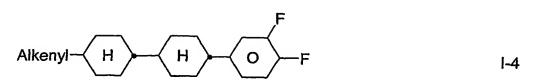
Die erfindungsgemäßen Mischungen enthalten vorzugsweise wenig (≤ 20 %, insbesondere ≤ 10 %) oder keine Nitrile. Die Holding Ratio der erfindungsgemäßen Mischungen beträgt bei 20 °C mindestens 98 %, vorzugsweise > 99 %. Auch die UV-Stabilität der erfindungsgemäßen Mischungen ist erheblich besser, d.h. sie zeigen eine deutlich kleinere Abnahme des HR unter UV-Belastung.

20 Formel I umfasst vorzugsweise Verbindungen der Formeln I-1 bis I-5:

25
Alkenyl—H—(O)Alkenyl

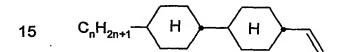
30 Alkenyl—H O Alkyl I-3





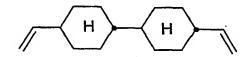
5 Alkenyl—H O F I-5

10
Besonders bevorzugte Verbindungen der Formel I sind Verbindungen der Formeln

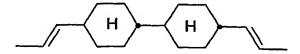


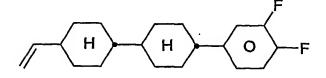
$$C_nH_{2n+1}$$
 H

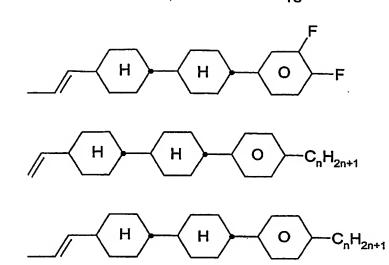
20



25







worin

5

10

15

n 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11 oder 12, vorzugsweise 1, 2, 3 oder 5 bedeutet.

Alkyl bedeutet geradkettiges Alkyl mit 1-15 C-Atomen, vorzugsweise CH_3 , C_2H_5 , n- C_3H_7 , n- C_4H_9 , n- C_5H_{11} , n- C_6H_{13} .

Alkenyl bedeutet vorzugsweise CH₂=CH, CH₃CH=CH, CH₂=CH₂CH₂, CH₃-CH=CHCH₂CH₂.

Die Ringe A und B bedeuten vorzugsweise

Bevorzugt sind erfindungsgemäße Medien, die wenigstens eine Verbindung der Formel I-1 und/oder I-2 enthalten.

Besonders bevorzugte Verbindungen der Formel IA sind Verbindungen der Formeln IA-1 bis IA-30:

5

$$R^2$$
 H O CF_2O O F $IA-1$

10

$$R^2$$
 H O CF₂O O F IA-2

15

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow F$$

$$F \longrightarrow F$$

$$IA-3$$

25

 $R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow O \longrightarrow OCHF_{2}$ IA-8

$$R^2$$
 H O CF_2O O CI IA-10

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow CI \qquad IA-11$$

- 18 -

$$R^2$$
 H O O CF_2O O F IA-12

10 $R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow CF_{3} \qquad IA-14$ 15

$$R^2$$
 H O O CF_2O O CF_3 IA-15

$$R^2$$
 H O CF_2O O F IA-16

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow F$$
 IA-17

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow OCF_{3} \qquad IA-19$$

10
$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow O \longrightarrow OCF_{3} \qquad IA-20$$
15

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow OCF_{3} \qquad IA-21$$

$$R^2$$
 H O CF₂O O CHF₂ IA-23

$$R^2$$
 H O CF_2O O CF_2O IA-24

10
$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow CI \qquad IA-26$$
15

$$R^2$$
 H O CF_2O O F IA-27

$$R^2$$
 H O CF_2O O CF_3 $IA-28$

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow CF_{3} \qquad IA-29$$

- 21 -

$$R^2$$
 H O CF_2O O CF_3 IA-30

worin R² die oben angegebenen Bedeutungen hat.

Von diesen bevorzugten Verbindungen sind besonders bevorzugt solche der Formeln IA-2, IA-3, IA-5, IA-6 und IA-14, IA-15 und IA-18, insbesondere die der Formeln IA-3 und IA-15.

10

Weiterhin bevorzugt sind Verbindungen der Formel IA, die mindestens einen heterocyclischen Ring enthalten, insbesondere Verbindungen der Formeln

15

$$R^2$$
 H O CF_2O O F IA-31

20

$$R^2$$
 H O CF_2O O F $IA-32$

25

$$R^2$$
 H O O CF_2O O F IA-33

$$R^2$$
 H O CF_2O O OCF_3 IA-34

- 22 -

$$R^2$$
 H O CF_2O O O O $IA-35$

$$R^{2} \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow OCF_{3} \qquad IA-36$$

10
$$R^2$$
 H O CF_2O O F IA-37

15
$$R^2$$
 H O CF_2O O F IA-38

$$R^2$$
 H O O CF_2O O O O $IA-40$

10
$$R^2$$
 H O O CF_2O O F $IA-44$

15
$$R^2$$
 H O O CF_2O O F IA-45

25
$$R^2$$
 H O CF_2O O OCF_3 . IA-47

- 24 -

$$R^2$$
 H O O CF_2O O F $IA-49$

10
$$R^2$$
 H O O CF_2O O F IA-51

15
$$R^2$$
 H O O CF_2O O O O $IA-52$

R² bedeutet vorzugsweise in den Verbindungen der Formeln IA und IA-1 bis IA-54 H, geradkettiges Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, insbesondere CH₃, C₂H₅, n-C₃H₇, n-C₄H₉, n-C₅H₁₁, n-C₆H₁₃, n-C₇H₁₅, ferner 1E- oder 3-Alkenyl, insbesondere CH₂=CH, CH₃CH=CH, CH₂=CHCH₂CH₂, CH₃CH=CH-CH₂CH₂.

Bevorzugte Ausführungsformen sind im folgenden angegeben:

- Das Medium enthält ein, zwei oder mehr Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Formeln IA-1 bis IA-54;
- Das Medium enthält vorzugsweise jeweils eine oder mehrere, vorzugsweise zwei oder drei, Verbindungen (Homologen) der Formeln I-1 und IA-15;
- Das Medium enthält vorzugsweise jeweils eine oder mehrere, 10 vorzugsweise zwei oder drei, Verbindungen (Homologen) der Formeln I-1 und IA-3;
- Das Medium enthält zusätzlich eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus den allgemeinen Formeln II bis VI:

$$R^{0} = H \qquad \qquad Y^{1} \qquad \qquad II$$

$$R^{0} \longrightarrow H \longrightarrow C_{2}H_{4} \longrightarrow O \longrightarrow X^{0} \longrightarrow X^{0}$$

- 26 -

$$R^0$$
 H Z^0 H O X^0 V

5

10

worin die einzelnen Reste die folgenden Bedeutungen haben:

H, n-Alkyl, Alkoxy, Oxaalkyl, Fluoralkyl, Alkenyloxy oder Alkenyl mit jeweils bis zu 9 C-Atomen,

X⁰ F, Cl, halogeniertes Alkyl, Alkenyl, Alkenyloxy oder Alkoxy mit bis zu 6 C-Atomen,

20 Z⁰ -C₂F₄-, -CF=CF-, -CH=CF-, -CF=CH-, -CH=CH-, -O(CH₂)₃-, -(CH₂)₃O-, -C₂H₄-, -(CH₂)₄-, -CF₂O-, -OCF₂-, -OCH₂- oder -CH₂O-,

Y¹⁻⁴ jeweils unabhängig voneinander H oder F,

25 r 0 oder 1,

wobei die Verbindung der Formel II nicht mit der Formel I identisch ist.

30.

Die Verbindung der Formel IV ist vorzugsweise

5

$$R^0 \longrightarrow H$$
 $O \longrightarrow X^0$
 IVa

10

 $R^0 \longrightarrow H$
 $O \longrightarrow X^0$
 IVb
 IVb
 IVc

20

 $R^0 \longrightarrow H$
 $O \longrightarrow X^0$
 IVc

25

 IVd
 IVd

25

 IVd
 IVd

lVe

Das Medium enthält zusätzlich eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus den allgemeinen Formeln VII bis XIII:

 $R^{0} - H - C_{2}H_{4} - O - O - X^{0} \qquad VIII$

15 $R^{0} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow X^{0} \longrightarrow X^{0}$ 1X

 $R^{0} - H - C_{2}H_{4} - O \xrightarrow{Y^{3}} O \xrightarrow{Y^{1}} X^{0} \qquad X$

 $R^{0} \longrightarrow H \longrightarrow C_{2}H_{4} \longrightarrow H \longrightarrow C_{2}X^{0} \qquad XI$

$$R^0 \longrightarrow H \longrightarrow H \longrightarrow Q^1$$
 XII

$$R^0 \longrightarrow 0 \longrightarrow 0 \longrightarrow X^0$$
 XIII

10

worin R⁰, X⁰, Y¹ und Y² jeweils unabhängig voneinander eine der in Anspruch 4 angegebenen Bedeutung haben. Y³ und Y⁴ bedeuten jeweils unabhängig voneinander H oder F. X⁰ ist vorzugsweise F, Cl, CF₃, OCF₃ oder OCHF₂. R⁰ bedeutet vorzugsweise Alkyl, Oxaalkyl, Fluoralkyl oder Alkenyl mit jeweils bis zu 6 C-Atomen.

15

Das Medium enthält zusätzlich eine oder mehrere Ester-Verbindungen der Formeln Ea bis Ef:

20

$$R^0 \longrightarrow H \longrightarrow COO \longrightarrow F$$
 Ea

25

$$R^0$$
 H COO O F Eb

30

$$R^0$$
 H COO O OCF_3 Ec

$$R^0$$
 H COO O F OCF_3 Ed

5

$$R^0 - H - O - COO - O + Ee$$

10

$$R^0 \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow COO \longrightarrow OCF_3$$
 Ef

15

worin R⁰ die in Anspruch 4 angegebene Bedeutung hat;

20

- Der Anteil der Verbindung der Formeln Ea bis Ef ist vorzugsweise 10-30 Gew.%, insbesondere 15-25 Gew.%;

 Der Anteil an Verbindungen der Formeln IA und I bis VI zusammen beträgt im Gesamtgemisch mindestens 50 Gew.%;

25

Der Anteil an Verbindungen der Formel I beträgt im Gesamtgemisch
 ≥ 18 Gew.%, vorzugsweise ≥ 20 Gew.%, insbesondere ≥ 22 Gew.%,
 ganz besonders bevorzugt ≥ 24 Gew.%.

_

- Der Anteil an Verbindungen der Formel IA beträgt im Gesamtgemisch 5 bis 40, besonders bevorzugt 10 bis 30 Gew.%;

30

- Der Anteil an Verbindungen der Formeln II bis VI im Gesamtgemisch beträgt 30 bis 80 Gew.%;

$$- \underbrace{\bigcirc_{>}^{Y^1}}_{X^0} \text{ ist vorzugsweise} - \underbrace{\bigcirc_{>}^{F}}_{F}, - \underbrace{\bigcirc_{>}^{F}}_{F},$$

$$- \underbrace{\bigcirc_{\mathsf{F}}^{\mathsf{F}} \mathsf{OCHF}_{2}}^{\mathsf{F}}, - \underbrace{\bigcirc_{\mathsf{CI}}^{\mathsf{F}} \mathsf{CI}}_{\mathsf{F}} \mathsf{Oder} - \underbrace{\bigcirc_{\mathsf{F}}^{\mathsf{F}} \mathsf{CI}}_{\mathsf{F}} \mathsf{CI}$$

- Das Medium enthält Verbindungen der Formeln II, III, IV, V oder VI;
- R⁰ ist geradkettiges Alkyl oder Alkenyl mit 1 bzw. 2 bis 7 C-Atomen;
- Das Medium besteht im wesentlichen aus Verbindungen der Formeln IA und I bis VI;
- Das Medium enthält weitere Verbindungen, vorzugsweise ausgewählt aus der folgenden Gruppe bestehend aus den allgemeinen Formeln XIV bis XVII:

$$R^0 \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow X^0$$
 XIV

30

$$R^0 \longrightarrow O \longrightarrow CH_2CH_2 \longrightarrow O \longrightarrow XV$$

$$R^{0} \longrightarrow CH_{2}CH_{2} \longrightarrow O \longrightarrow XVI$$

5
$$R^0 \longrightarrow C_2H_4 \longrightarrow C_$$

worin R⁰ und X⁰ die oben angegebene Bedeutung haben und die 1,4-Phenylenringe durch CN, Chlor oder Fluor substituiert sein können. Vorzugsweise sind die 1,4-Phenylenringe ein- oder mehrfach durch Fluoratome substituiert.

- Das Medium enthält zusätzlich ein oder mehrere Verbindungen der Formeln XVIII und/oder XIX,

$$R^0 \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow X^0$$
, XVIII

$$R^0 \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow X^1$$

worin R⁰, X⁰, Y¹, Y² die oben angegebenen Bedeutungen haben.

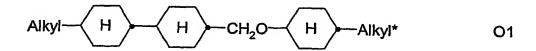
Der Anteil der Verbindungen der Formel XVIII in der erfindungsgemäßen Mischung beträgt 2-30 Gew.%, während Verbindungen der Formel XIX mit 0,5-30 Gew.% in der Mischung enthalten sein könen. Die Verbindungen der Formel XIX beeinflussen auch gleichzeitig positiv die UV-Stabilität der Mischungen.

20

15

20

 Das Medium enthält zusätzlich ein, zwei, drei oder mehr, vorzugsweise zwei oder drei, Verbindungen der Formel



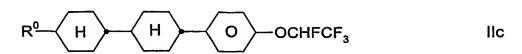
worin "Alkyl" und "Alkyl*" jeweils unabhängig voneinander ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1-9 C-Atomen bedeutet.

Der Anteil der Verbindungen der Formeln O1 und/oder O2 in den erfindungsgemäßen Mischungen beträgt vorzugsweise 5-10 Gew.%.

- Das Medium enthält vorzugsweise 5-35 Gew.% der Verbindung IVa.
- Das Medium enthält vorzugsweise eine, zwei oder drei Verbindungen der Formel IVa, worin X° F oder OCF₃ bedeutet.
 - Das Medium enthält vorzugsweise ein oder mehrere Verbindungen der Formeln IIa bis IIg,

$$R^0$$
 H H O F

$$R^0$$
 H H O F



5
$$R^0 H O OCHFCF_3$$
 IId

10
$$R^0$$
 H H O OCHFCF₃ H

15
$$R^0$$
 H O OCHF₂ IIf

$$R^0 \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow OCHF_2 \qquad IIg$$

- worin R⁰ die oben angegebenen Bedeutungen hat. In den Verbindungen der Formeln IIa-IIg bedeutet. R⁰ vorzugsweise H, Methyl, Ethyl, n-Propyl, n-Butyl oder n-Pentyl, ferner n-Hexyl oder n-Heptyl.
 - Das Gewichtsverhältnis (I + IA) : (II + III + IV + V + VI) ist vorzugsweise 1 : 10 bis 10 : 1.
 - Das Medium besteht im wesentlichen aus Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus den allgemeinen Formeln IA und I bis XIII.

- Der Anteil der Verbindungen der Formel IVb und/oder IVc, worin X° Fluor und R° C₂H₅, n-C₃H₁, n-C₄H₅ oder n-C₅H₁₁ bedeutet, beträgt im Gesamtgemisch 2 bis 20 Gew.%, insbesondere 2 bis 15 Gew.%;
- Das Medium enthält vorzugsweise ein, zwei oder drei, ferner vier,

 Homologe der Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe H1 bis H19
 (n = 1-12):

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F H1

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F $H2$

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F $H4$

$$C_nH_{2n+1}$$
 H C_2H_4 H O F $H5$

$$C_nH_{2n+1}$$
 H
 C_2H_4
 O
 F
 $H6$

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O O F H7

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O OCF_3 H8

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O C_nF_3 H9

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F H11

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O CI H12

- 37 -

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O COO F H13

$$C_nH_{2n+1}$$
 H COO C_pF H14

$$C_nH_{2n+1}$$
 H H COO O F H15

$$C_nH_{2n+1}$$
 H CF_2O O F H16

$$C_nH_{2n+1}$$
 H CF_2O F H17

$$C_nH_{2n+1}$$
 O O CF_2O O F $H18$

- Das Medium enthält vorzugsweise die Verbindung Ilb, worin R°
 Methyl bedeutet;
- Das Medium enthält low Δn-Verbindungen, vorzugsweise ausgewählt aus der folgenden Gruppe bestehend aus den Formeln RI bis RVII,

R*—(O)Alkyl Ri

 $R^* - H - CF_3$ RII

R*—H—OCF₃ RIII

Alkyl—H—O—Alkyl* RIV

20 R*— (O)Alkyl RV

25 R* H H (O)CH=CF₂ RVI

 $R^* - H - (O)CF = CF_2$ RVII

worin

30

35

R* n-Alkyl, Alkoxy, Oxaalkyl, Fluoralkyl oder Alkenyloxy mit jeweils bis zu 9 C-Atomen, und

- 39 -

Alkyl oder

Alkyl*

jeweils unabhängig voneinander ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1-9 C-Atomen,

bedeuten.

5

 Bevorzugte Mischungen für TN-Monitor-Anwendungen enthalten Verbindungen der Formel

worin

15

R* die oben angegebenen Bedeutungen hat und vorzugsweise Alkenyl, insbesondere CH₃CH=CH

bedeutet.

20

Der Benzolring kann zusätzlich mit ein oder zwei Fluoratomen substituiert sein.

- Das Medium enthält zusätzlich ein, zwei oder mehr Verbindungen mit annellierten Ringen der Formeln AN1 bis AN11:

$$R^0$$
 AN1

- 40 -

10 $R^0 \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow OCF_3$ AN4

 $\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$

 $\begin{array}{c|c} 20 & & & \\ \hline R^0 & O & & \\ \hline \end{array}$

 $\begin{array}{c|c}
 & F \\
 & R^0 & O & F
\end{array}$ AN7

 $R^{0} \longrightarrow O \longrightarrow F$ $(F) \qquad F$ AN8

worin R⁰ die oben angegebenen Bedeutungen hat;

Der Ausdruck "Alkyl" bzw. "Alkyl*" umfasst geradkettige und verzweigte Alkylgruppen mit 1-7 Kohlenstoffatomen, insbesondere die geradkettigen Gruppen Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl und Heptyl. Gruppen mit 2-5 Kohlenastoffatomen sind im allgemeinen bevorzugt.

Der Ausdruck "Alkenyl" umfasst geradkettige und verzweigte Alkenylgruppen mit 2-7 Kohlenstoffatomen, insbesondere die geradkettigen Gruppen. Bevorzugte Alkenylgruppen sind C₂-C₇-1E-Alkenyl, C₄-C₇-3E-Alkenyl, C₅-C₇-4-Alkenyl, C₆-C₇-5-Alkenyl und C₇-6-Alkenyl, insbesondere C₂-C₇-1E-Alkenyl, C₄-C₇-3E-Alkenyl und C₅-C₇-4-Alkenyl. Beispiele besonders bevorzugter Alkenylgruppen sind Vinyl, 1E-Propenyl, 1E-Butenyl, 1E-Pentenyl, 1E-Hexenyl, 1E-Heptenyl, 3-Butenyl, 3E-Pentenyl, 3E-Hexenyl, 4-Pentenyl, 4Z-Hexenyl, 4E-Hexenyl, 4Z-Hexenyl, 5-Hexenyl, 6-Heptenyl und dergleichen. Gruppen mit bis zu 5 Kohlenstoffatomen sind im allgemeinen bevorzugt.

10

15

20

25

- Das Medium enthält zusätzlich ein oder mehrere Pyranverbindungen der Formeln P-1 bis P-11,

15
$$R^0 \longrightarrow O \longrightarrow CF_2O \longrightarrow F$$
 P-3

$$R^0 \longrightarrow O \longrightarrow CF_2O \longrightarrow O \longrightarrow OCF_3 \qquad P-6$$

15

20

25

30

35

$$R^0$$
 O O CF_2O O F $P-10$

worin R⁰ die oben angegebenen Bedeutungen besitzt.

 Das Medium enthält vorzugseise ein oder mehrere Dioxanverbindungen der Formeln D-1 und/oder D-2,

$$R^0 \longrightarrow 0 \longrightarrow F$$
 D-1

worin

5

15

20

25

30

R⁰ die oben angegebenen Bedeutungen hat.

Bevorzugte Mischungen enthalten 2-30 % an Dioxanen.

Der Ausdruck "Fluoralkyl" umfasst vorzugsweise geradkettige Gruppen mit endständigem Fluor, d.h. Fluormethyl, 2-Fluorethyl, 3-Fluorpropyl, 4-Fluorbutyl, 5-Fluorpentyl, 6-Fluorhexyl und 7-Fluorheptyl. Andere Positionen des Fluors sind jedoch nicht ausgeschlossen.

Der Ausdruck "Oxaalkyl" umfasst vorzugsweise geradkettige Reste der Formel C_nH_{2n+1} -O- $(CH_2)_m$, worin n und m jeweils unabhängig voneinander 1 bis 6 bedeuten. Vorzugsweise ist n = 1 und m 1 bis 6.

Es wurde gefunden, dass bereits ein relativ geringer Anteil an Verbindungen der Formeln I und IA im Gemisch mit üblichen Flüssigkristallmaterialien, insbesondere jedoch mit einer oder mehreren Verbindungen der Formeln II, III, IV, V und/oder VI zu einer beträchtlichen Erniedrigung der Schwellenspannung und zu hohen Werten für die VHR (100 °C) führt, wobei gleichzeitig breite nematische Phasen mit tiefen Übergangstemperaturen smektisch-nematisch beobachtet werden, wodurch die Lagerstabilität verbessert wird. Bevorzugt sind insbesondere Mischungen, die neben ein oder mehreren Verbindungen der Formeln I und IA ein oder mehrere Verbindungen der Formel IV enthalten, insbesondere Verbindungen der Formel IVa, worin X⁰ F oder OCF₃ bedeutet. Die Verbindungen der Formeln IA, I bis VI sind farblos, stabil und untereinander und mit anderen Flüssigkristallmaterialien gut mischbar.

- 45 -

Durch geeignete Wahl der Bedeutungen von R⁰ und X⁰ können die Ansprechzeiten, die Schwellenspannung, die Steilheit der Transmissionskennlinien etc. in gewünschter Weise modifiziert werden. Beispielsweise führen 1E-Alkenylreste, 3E-Alkenylreste, 2E-Alkenyloxyreste und dergleichen in der Regel zu kürzeren Ansprechzeiten, verbesserten nematischen Tendenzen und einem höheren Verhältnis der elastischen Konstanten k₃₃ (bend) und k₁₁ (splay) im Vergleich zu Alkyl- bzw. Alkoxyresten. 4-Alkenylreste, 3-Alkenylreste und dergleichen ergeben im allgemeinen tiefere Schwellenspannungen und kleinere Werte von k₃₃/k₁₁ im Vergleich zu Alkyl- und Alkoxyresten.

10

5

Eine - CH_2CH_2 -Gruppe führt im allgemeinen zu höheren Werten von k_{33}/k_{11} im Vergleich zu einer einfachen Kovalenzbindung. Höhere Werte von k_{33}/k_{11} ermöglichen z.B. flachere Transmissionskennlinien in TN-Zellen mit 90° Verdrillung (zur Erzielung von Grautönen) und steilere Transmissionskennlinien in STN-, SBE- und OMI-Zellen (höhere Multiplexierbarkeit) und umgekehrt.

20

15

Das optimale Mengenverhältnis der Verbindungen der Formeln I, IA und II + III + IV + V + VI hängt weitgehend von den gewünschten Eigenschaften, von der Wahl der Komponenten der Formeln I, IA, II, III, IV, V und/oder VI und der Wahl weiterer gegebenenfalls vorhandener Komponenten ab.

25

Geeignete Mengenverhältnisse innerhalb des oben angegebenen Bereichs können von Fall zu Fall leicht ermittelt werden.

30

Die Gesamtmenge an Verbindungen der Formeln IA und I bis XIII in den erfindungsgemäßen Gemischen ist nicht kritisch. Die Gemische können daher eine oder mehrere weitere Komponenten enthalten zwecks Optimierung verschiedener Eigenschaften. Der beobachtete Effekt auf die Ansprechzeiten und die Schwellenspannung ist jedoch in der Regel umso größer je höher die Gesamtkonzentration an Verbindungen der Formeln IA und I bis XIII sind.

- 46 -

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform enthalten die erfindungsgemäßen Medien Verbindungen der Formel II bis VI (vorzugsweise II, III und/oder IV, insbesondere IVa), worin X⁰ F, OCF₃, OCHF₂, F, OCH=CF₂, OCF=CF₂ oder OCF₂-CF₂H bedeutet. Eine günstige synergistische Wirkung mit den Verbindungen der Formeln I und IA führt zu besonders vorteilhaften Eigenschaften. Insbesondere Mischungen enthaltend Verbindungen der Formel I, IA und der Formel IVa zeichnen sich durch ihre niedrige Schwellenspannung aus.

Die einzelnen Verbindungen der Formeln IA und I bis XVIII und deren Unterformeln, die in den erfindungsgemäßen Medien verwendet werden können, sind entweder bekannt, oder sie können analog zu den bekannten Verbindungen hergestellt werden.

Der Aufbau der erfindungsgemäßen MFK-Anzeige aus Polarisatoren, Elektrodengrundplatten und Elektroden mit Oberflächenbehandlung entspricht der für derartige Anzeigen üblichen Bauweise. Dabei ist der Begriff der üblichen Bauweise hier weit gefasst und umfasst auch alle Abwandlungen und Modifikationen der MFK-Anzeige, insbesondere auch Matrix-Anzeigeelemente auf Basis poly-Si TFT oder MIM.

Ein wesentlicher Unterschied der erfindungsgemäßen Anzeigen zu den bisher üblichen auf der Basis der verdrillten nematischen Zelle besteht jedoch in der Wahl der Flüssigkristallparameter der Flüssigkristallschicht.

Die Herstellung der erfindungsgemäß verwendbaren Flüssigkristallmischungen erfolgt in an sich üblicher Weise. In der Regel wird die gewünschte Menge der in geringerer Menge verwendeten Komponenten in der den Hauptbestandteil ausmachenden Komponenten gelöst, zweckmäßig bei erhöhter Temperatur. Es ist auch möglich, Lösungen der Komponenten in einem organischen Lösungsmittel, z.B. in Aceton, Chloroform oder Methanol, zu mischen und das Lösungsmittel nach Durchmischung wieder zu entfernen, beispielsweise durch Destillation.

5

15

- 47 -

Die Dielektrika können auch weitere, dem Fachmann bekannte und in der Literatur beschriebene Zusätze, wie z. B. Stabilisatoren, UV-Filter, Antioxidantien, enthalten. Beispielsweise können 0-15 % pleochroitische Farbstoffe oder chirale Dotierstoffe zugesetzt werden.

C bedeutet eine kristalline, S eine smektische, S_c eine smektisch C, N eine nematische und I die isotrope Phase.

V₁₀ bezeichnet die Spannung für 10 % Transmission (Blickrichtung senkrecht zur Plattenoberfläche). t_{on} bezeichnet die Einschaltzeit und t_{off} die Ausschaltzeit bei einer Betriebsspannung entsprechend dem 2,0fachen Wert von V₁₀. Δn bezeichnet die optische Anisotropie. Δε bezeichnet die dielektrische Anisotropie ($\Delta \epsilon = \epsilon_{\parallel} - \epsilon_{\perp}$, wobei ϵ_{\parallel} die Dielektrizitätskonstante parallel zu den Moleküllängsachsen und ϵ_{\perp} die Dielektrizitätskonstante senkrecht dazu bedeutet). Die elektro-optischen Daten werden in einer TN-Zelle im 1. Minimum (d.h. bei einem d · Δn-Wert von 0,5 μm) bei 20 °C gemessen, sofern nicht ausdrücklich etwas anderes angegeben wird. Die optischen Daten werden bei 20 °C gemessen, sofern nicht ausdrücklich etwas anderes angegeben wird.

In der vorliegenden Anmeldung und in den folgenden Beispielen sind die Strukturen der Flüssigkristallverbindungen durch Acronyme angegeben, wobei die Transformation in chemische Formeln gemäß folgender Tabellen A und B erfolgt. Alle Reste C_nH_{2n+1} und C_mH_{2m+1} sind geradkettige Alkylreste mit n bzw. m C-Atomen; n und m sind ganze Zahlen und bedeuten vorzugsweise 0, 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11 oder 12. Die Codierung gemäß Tabelle B versteht sich von selbst. In Tabelle A ist nur das Acronym für den Grundkörper angegeben. Im Einzelfall folgt getrennt von Acronym für den Grundkörper mit einem Strick ein Code für die Substituenten R^{1*}, R^{2*}, L^{1*}, L^{2*} und L^{3*}:

10

- 48 -

	Code für R ^{1*} , R ^{2*} , L ^{1*} , L ^{2*} , L ^{3*}	R ^{1*}	R ^{2⁺}	L ^{1*}	L ^{2*}	L ^{3*}
_	nm	C_nH_{2n+1}	C _m H _{2m+1}	Н	Н	Н
5	nOm	OC_nH_{2n+1}	C_mH_{2m+1}	Н	Н	Н
	nO.m	C_nH_{2n+1}	OC_mH_{2m+1}	Н	Н	Н
	n ·	C_nH_{2n+1}	CN	Н	Н	Н
	nN.F	C_nH_{2n+1}	CN	Н	Н	F
10	nN.F.F	C_nH_{2n+1}	CN	Н	F	F
	nF	C_nH_{2n+1}	F	Н	Н	Н
	nOF	OC_nH_{2n+1}	F	Н	Н	Н
	nF.F	C_nH_{2n+1}	F	Н	Н	F
15	nmF	C_nH_{2n+1}	C_mH_{2m+1}	F	Н	Н
	nOCF ₃	C_nH_{2n+1}	OCF ₃	Н	Н	Н
	nOCF ₃ .F	C_nH_{2n+1}	OCF ₃	F	Н	Н
	n-Vm	C_nH_{2n+1}	-CH=CH-C _m H _{2m+1}	Н	Н	Н
	nV-Vm	C_nH_{2n+1} -CH=CH-	-CH=CH-C _m H _{2m+1}	Н	Н	Н
. 20						

Bevorzugte Mischungskomponenten finden sich in den Tabellen A und B.

25

Tabelle A:

$$R^{1^*}$$
 \longrightarrow O N O X^{2^*}

5

PYP

$$R^{1^{r}} - \underbrace{O}_{N} + \underbrace{O}_{L^{2^{r}}}^{L^{1^{r}}}$$

PYRP

15
$$R^{1}$$
 H O R^{2}

BCH

$$20 \qquad R^{1} - H - O - O - H - R^{2}$$

CBC

CCH

30
$$R^{1}$$
 H H O $L^{2^{2}}$

CCP

CPTP

5

15

$$\mathsf{R}^{1^{\bullet}} \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{H} \right) \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{C}_{2} \mathsf{H}_{4} \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{O} \right) \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{C}_{2} \mathsf{H}_{4} \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{O} \right) \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{C}_{2} \mathsf{H}_{4} \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{C}_{2} \hspace{-0.1cm} \right) \hspace{-0.1cm} \right) \hspace{-0.1cm} + \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{C}_{2} \hspace{-0.1cm} \mathsf{H}_{4} \hspace{-0.1cm} - \hspace{-0.1cm} \left(\mathsf{C}_{2} \hspace{-0.1cm} + \hspace{-0.1cm} \right) \right) \right) \right) \right) \right)$$

10 CEPTP

$$R^{1'}$$
 H C_2H_4 O $C_2^{2'}$

ECCP

$$20 \qquad R^{1^*} - H - C_2 H_4 - H - O + R^2$$

CECP

25
$$R^{1^{*}} - C_{2}H_{4} - C_{2}H_{4} - C_{2}H_{4}$$

EPCH

30
$$R^{1^{*}} - \underbrace{H}_{C} O \underbrace{L^{1^{*}}_{C}}_{C} R^{2^{*}}$$

PCH

$$R^{1}$$
 O R^{2}

PTP

$$R^{1'}$$
 \longrightarrow C_2H_4 \longrightarrow O \longrightarrow $C_2^{1''}$ \longrightarrow $C_2^{2''}$

10 BECH

$$R^{1^*}$$
 \longrightarrow C_2H_4 O \longrightarrow C_2H_4 O \longrightarrow $C_2^{2^*}$

15

EBCH

$$R^{1^{\circ}}$$
 H O H $R^{2^{\circ}}$

20

25

В

FET-n-F

- 52 -

$$R^{1^{\circ}}$$
 H O F $R^{2^{\circ}}$

CGG

$$R^{1'} - H - O - R^{2'}$$

CGU

10
$$R^{1}$$
 H O F R^{2}

15 CFU

Tabelle B:

$$20 \quad C_nH_{2n+1} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow C_mH_{2m+1}$$

BCH-n.Fm

CFU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O O H C_mH_{2m+1}

CBC-nmF

$$\mathbf{C_nH_{2n+1}} - \underbrace{\mathbf{H}}_{\mathbf{H}} - \mathbf{C_2H_4} - \underbrace{\mathbf{O}}_{\mathbf{C}_{\mathbf{m}}\mathbf{H}_{2m+1}}$$

ECCP-nm

CCZU-n-F

$$C_nH_{2n+1} \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow C_mH_{2m+1}$$

T-nFm

$$C_nH_{2n+1} \xrightarrow{\mathsf{F}} O \xrightarrow{\mathsf{F}} F$$

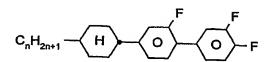
CGU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 \longrightarrow O O F

25 CDU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 \longrightarrow O \longrightarrow F

30 DCU-n-F



CGG-n-F

CPZG-n-OT

10 C_nH_{2n+1} H H C_mH_{2m+1}

CC-nV-Vm

20 H H O F

CCG-V-F

CCP-Vn-m

 $25 C_n H_{2n+1} H O C_m H_{2m+1}$

CCP-nV-m

30 CC-n-V

- 55 -

$$C_nH_{2n+1}$$
 H
 CF_2O
 F

CCQU-n-F

 C_nH_{2n+1} H H

CC-n-V1

10
$$C_nH_{2n+1}$$
 H CF_2O O F

CCQG-n-F

$$C_{n}H_{2n+1} - H - CF_{2}O - H - F$$

CQCU-n-F

Dec-U-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 H C_2F_4 H O F

30 CWCU-n-F

25

$$C_nH_{2n+1}$$
 H C_2F_4 H O F

35 CWCG-n-F

- 56 **-**

$$C_nH_{2n+1} - H - CH_2O - H - C_mH_{2m+1}$$

CCOC-n-m

$$C_nH_{2n+1} - H - O - F$$

CPTU-n-F

$$C_nH_{2n+1} \longrightarrow C \longrightarrow C \longrightarrow F$$

GPTU-n-F

15 C_nH_{2n+1} O CF_2O O

20 PQU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 O CF_2O F F

PUQU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 O O F O F

PGU-n-F

25

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O CI

CCP-nCI

CGZP-n-OT

$$C_nH_{2n+1}$$
 H
 H
 O
 F

CCCU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F O F

20 CCGU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F

CCPU-n-F

$$C_nH_{2n+1} - H - C_2H_4 - H - C_F$$

CECU-n-F

15

- 58 -

$$C_nH_{2n+1}$$
 H C_2H_4 O F

CCEU-n-F

5

$$C_nH_{2n+1}$$
 H CF_2O O F

CCQG-n-F

10

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F CF_2O O F

15 CUQG-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 \longrightarrow CF_2O \longrightarrow F

20

CUQU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O CF_2O O F

CGUQU-n-F

CPUQU-n-F

- 59 -

$$C_nH_{2n+1} - H - O - CF_2O - O - OCF_3$$

CGUQU-n-OT

 $C_nH_{2n+1} \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow O$

AUUQU-n-F

10

$$C_nH_{2n+1}$$
 O O CF_2O O F

15 AGUQU-n-F

$$C_nH_{2n+1}$$
 CF_2O F

20 ACQU-n-F

Besonders bevorzugt sind flüsigkristalline Mischungen, die neben den Verbindungen der Formeln I und IA mindestens ein, zwei, drei oder vier Verbindungen aus der Tabelle B enthalten.

30

Tabelle C:

In der Tabelle C werden mögliche Dotierstoffe angegeben, die in der Regel den erfindungsgemäßen Mischungen zugesetzt werden.

C 15

CB 15

CM 21

R/S-811

CM 44

20

- 61 -

CM 45

CM 47

10

15

20

$$C_5H_{11}$$
 H O C_5H_{11} O C_5H_{11}

R/S-1011

$$C_3H_7$$
 H
 O
 O
 O

R/S-3011

25
$$C_5H_{11}$$
 O O O CH- C_8H_{13}

R/S-4011

$$C_3H_7$$
 H
 H
 O
 C_9H_{13}
 C_9H_{13}
 C_9H_{13}

R/S-2011

R/S-5011

10

Tabelle D

Stabilisatoren, die beispielsweise den erfindungsgemäßen Mischungen zugesetzt werden können, werden nachfolgend genannt.

15

20

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O OH

30

25

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O CN

- 63 -

- 65 -

5

10

20

15

25

Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung erläutern, ohne sie zu begrenzen. Vor- und nachstehend bedeuten Prozentangaben Gewichtsprozent. Alle Temperaturen sind in Grad Celsius angegeben. Fp. bedeutet Schmelzpunkt, Kp. Klärpunkt. Ferner bedeuten K = kristalliner Zustand,

25

30

35

N = nematische Phase, S = smektische Phase und I = isotrope Phase. Die Angaben zwischen diesen Symbolen stellen die Übergangstemperaturen dar. Δn bedeutet optische Anisotropie (589 nm, 20 °C), Δε die dielektrische

Anisotropie (1kHz, 20 °C). Die Fließviskosität v_{20} (mm²/sec) wird bei 20 °C

- 67 -

bestimmt. Die Rotationsviskosität γ_1 (mPa·s) wird ebenfalls bei 20 °C bestimmt.

Beispiel M1

5	PUQU-2-F	3,00 %	Klärpunkt [°C]:	70,1
•	PCH-7F	5,00 %	∆n [589 nm, 20 °C]:	0,0832
	CCP-2F.F.F	12,00 %	Δε [1kHz, 20 °C]:	8,7
	CCP-1F.F.F	7,50 %	v [mm ² s ⁻¹ , 20 °C].	17,3
	CCP-30CF ₃	8,00 %	•	
10	CCP-4F.F.F	10,00 %		
	CGUQU-2-F	10,50 %		
	CCH-34	5,00 %		
	CPUQU-3-F	10,00 %		
	CC-5-V	15,00 %		
15	CC-3-V1	8,00 %		
	CCP-20CF ₃	5,00 %		
	CCG-V-F	1,00 %		
	Beispiel M2			
20	<u>Delspiel WZ</u>			
	CC-3-V	15,00 %	Klärpunkt [°C]:	80,0
	CCZU-2-F	4,00 %	Δn [589 nm, 20 °C]:	0,0899
	CCZU-3-F	14,00 %	Δε [1kHz, 20 °C]:	10,9
	CGZP-2-OT	10,00 %	v [mm ² s ⁻¹ , 20 °C].	19,1
25	CDU-2-F	7,00 %	•	•
	CDU-3-F	8,00 %		
	CDU-5-F	7,00 %		
	PGU-2-F	1,00 %		
	CCH-35	4,00 %		
30	CGU-2-F	2,50 %	•	
	CC-3-V1	7,50 %		
	CPUQU-3-F	10,00 %		
	CPUQU-2-F	10,00 %		
			_	

- 68 -

•	Beispiel M3			
	CC-3-V	16,00 %	Klärpunkt [°C]:	82,0
	CC-3-V1	9,00 %	Δn [589 nm, 20 °C]:	0,0895
	CCH-35	4,00 %	Δε [1kHz, 20 °C]:	11,0
5	CC-5-V	2,50 %	ν [mm ² s ⁻¹ , 20 °C].	18,3
	CCZU-2-F	4,00 %	•	
	CCZU-3-F	10,00 %		
	CGZP-2-OT	10,00 %		
	CGZP-3-OT	8,00 %		
10	CDU-2-F	7,00 %		
	CDU-3-F	8,00 %		•
	CDU-5-F	1,50 %		
	CGUQU-2-F	10,00 %	·	
	CGUQU-3-F	10,00 %		
15				
	Vergleichsbeispiel (S	. 24 der EP 1 046 694	4)	•
	PUQU-2-F	9,00 %	Klärpunkt [°C]:	72,1
	PUQU-3-F	9,00 %	∆n [589 nm, 20 °C]:	0,0841
20	PCH-7F.F.F	6,00 %	Δε [1kHz, 20 °C]:	8,2
	CECU-3-F	9,00 %	ν [mm ² s ⁻¹ , 20 °C].	21,6
	CECU-4-F	9,00 %		
	CECU-5-F	9,00 %		
	CCP-3F.F.F	7,00 %		
25	CCP-4F.F.F	5,00 %		
	CCEU-3-F	4,00 %	•	
	CCPU-3-F	3,00 %		
	PCH-302	3,00 %		
	CCH-34	10,00 %		
30	CCH-35	5,00 %		
	CCP-31	2,00 %		
	CCP-4CI	4,00 %		
	CCCU-2-F	2,00 %		
	CCCU-3-F	2,00 %		
35	CCCU-4-F	2,00 %		

- 69 -

	Beispiel M4			
	CCP-20CF ₃	3,00 %	$S \rightarrow N [^{\circ}C]$:	< -40,0
	CCP-30CF ₃	7,00 %	Klärpunkt [°C]:	+83,5
	CCP-40CF ₃	3,00 %	Δn [589,3 nm, 20 °C]:	0,0805
5	CCZU-2-F	4,00 %	γ₁ [mPa⋅s, 20 °C]:	89
	CCZU-3-F	13,00 %	d ⋅∆n [20 °C, μm]:	0,50
	CGZP-2-OT	8,00 %	Twist [°C]:	90
	CDU-2-F	9,00 %	V ₁₀ [V]:	1,30
	CDU-3-F	6,00 %		
10	CC-3-V1	12,00 %		
	CC-3-V	18,00 %		
	CCH-35	4,00 %		
	CGUQU-2-F	10,00 %		
	CGUQU-3-F	3,00 %		
15				
	Beispiel M5			
	CCP-20CF ₃	7,00 %	$S \rightarrow N [^{\circ}C]$:	< -40,0
	CCP-30CF ₃	4,00 %	Klärpunkt [°C]:	+80,5
20	CCP-2F.F.F	3,00 %	Δn [589,3 nm, 20 °C]:	0,0800
	CCZU-2-F	4,00 %	γ₁ [mPa⋅s, 20 °C]:	90
	CCZU-3-F	13,00 %	d ⋅∆n [20 °C, μm]:	0,50
	CGZP-2-OT	6,00 %	Twist [°C]:	90
	CDU-2-F	7,00 %	V ₁₀ [V]:	1,28
25	CDU-3-F	7,00 %		
	CC-3-V1	11,00 %		
	CC-3-V	18,00 %	•	
	CCH-35	5,00 %		
	CGUQU-2-F	10,00 %	•	
30	CGUQU-3-F	5,00 %		

- 70 -

	Beispiel M6			
	CC-5-V	8,00 %	$S \rightarrow N [^{\circ}C]$:	< -30,0
	CC-3-V1	11,00 %	Klärpunkt [°C]:	+85,0
	CCH-35	5,00 %	Δn [589,3 nm, 20 °C]:	0,0960
5	CCP-1F.F.F	10,00 %	γ₁ [mPa⋅s, 20 °C]:	128
	CCP-2F.F.F	9,00 %	d ·∆n [20 °C, µm]:	0,50
	CCP-3F.F.F	2,00 %	Twist [°C]:	90
	CCP-30CF ₃ .F	5,00 %	V ₁₀ [V]:	1,28
	CCP-20CF ₃	2,00 %		
10	CCP-30CF ₃	8,00 %		
	CCP-40CF ₃	6,00 %		
	CGU-3-F	5,00 %		
	PGU-2-F	6,00 %		
	CCP-V-1	3,00 %		
15	CGUQU-2-OT	10,00 %		
	CGUQU-3-OT	10,00 %		
	Beispiel M7			
20	CCP-20CF ₃	3,00 %	S → N [°C]:	< -40,0
	CCP-30CF ₃	7,00 %	Klärpunkt [°C]:	77,5
	CCP-40CF ₃	3,00 %	Δn [589,3 nm, 20 °C]:	0,0813
	CCZU-2-F	4,00 %	γ ₁ [mPa·s, 20 °C]:	86
	CCZU-3-F	13,00 %	d ·Δn [20 °C, μm]:	0,50
25	AUUQU-2-F	8,00 %	Twist [°C]:	90
	CDU-2-F	9,00 %	V ₁₀ [V]:	1,39
	CDU-3-F	6,00 %		
	CC-3-V1	12,00 %		
	CC-3-V	18,00 %		
30	CCH-35	4,00 %		
	CGUQU-2-F	8,00 %		
	AGUQU-2-F	5,00 %		

- 71 -

	<u>Beispiel M8</u>			
	CC-5-V	8,00 %	S → N [°C]:	< -40,0
	CC-3-V1	11,00 %	Klärpunkt [°C]:	+85,5
	CCH-35	5,00 %	Δn [589,3 nm, 20 °C]:	0,0952
5	ACQU-1-F	10,00 %	γ₁ [mPa⋅s, 20 °C]:	126
	ACQU-2-F	9,00 %	d ⋅∆n [20 °C, μm]:	0,50
	ACQU-3-F	2,00 %	Twist [°C]:	90
	CCP-30CF ₃ .F	5,00 %	V ₁₀ [V]:	1,21
	CCP-20CF ₃	2,00 %	•	
10	CCP-30CF ₃	8,00 %		
	CCP-40CF ₃	6,00 %		
	CGU-3-F	5,00 %		•
	PGU-2-F	6,00 %		
	CCP-V-1	3,00 %		
15	CGUQU-2-OT	10,00 %		
	CGUQU-3-OT	10,00 %		

20

25

10

35

Patentansprüche

 Flüssigkristallines Medium auf der Basis eines Gemisches von polaren Verbindungen mit positiver dielektrischer Anisotropie, dadurch gekennzeichnet, dass es eine oder mehrere Verbindungen der Formel I

 $R^1 - H + O \xrightarrow{L^1}_a X^1$

und eine oder mehrere Verbindungen der Formel IA,

15 $R^{2} \underbrace{H} \underbrace{A} Z^{1} \underbrace{B} Z^{2} \underbrace{O} \underbrace{A}^{13} IA$

20 enthält,

wobei der Anteil der Verbindungen der Formel I im Medium mindestens 18 Gew.% beträgt und

25 worin die einzelnen Reste folgende Bedeutungen besitzen:

R¹ einen Alkenylrest mit 2 bis 8 C-Atomen,

H, einen halogenierten, durch CN oder CF₃ substituierten oder unsubstituierten Alkylrest mit 1 bis 15
C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -C≡C-, -CO-, -CH=CH-, -O-, ,

dass O-Atome nicht direkt miteinander verknüpft sind,

Alkylrest, Alkenylrest, Alkoxyrest oder Alkenyloxyrest mit jeweils bis zu 6 C-Atomen, im Fall a = 1 auch F, Cl, CN, SF₅, SCN, NCS, OCN,

F, Cl, CN, SF₅, SCN, NCS, OCN, halogenierter Alkylrest, halogenierter Alkenylrest, halogenierter Alkoxyrest oder halogenierter Alkenyloxyrest mit jeweils bis zu 6 C-Atomen,

 Z^1 und Z^2 jeweils unabhängig voneinander -CF₂O-, -OCF₂- oder eine Einfachbindung, wobei $Z^1 \neq Z^2$ ist,

a 0 oder 1, und

L¹⁻⁴ jeweils unabhängig voneinander H oder F.

30

10

2. Flüssigkristallines Medium nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass es ein, zwei oder mehr Verbindungen der Formeln IA-1- bis IA-30,

10 R^2 H O CF_2O O F IA-2

R² H O O CF_2O O F IA-3

20

- 75 -

$$R^2$$
 H O CF₂O O CHF₂ IA-8

$$R^2$$
 H O CF₂O O CHF₂ IA-9

$$R^2$$
 H O CF₂O O CI IA-10

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow CI \qquad IA-11$$

$$R^2$$
 H O O CF_2O O CI IA-12

$$R^2$$
 H O CF_2O O CF_3 IA-13

$$R^2$$
 H O O CF_2O O CF_3 IA-14

$$R^2$$
 H O CF_2O CF_3 IA-15

$$R^2$$
 H O CF₂O O F IA-16

$$R^2$$
 H O O CF_2O O F IA-17

$$R^2$$
 H O F O CF_2O O F IA-18

 $R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow OCF_{3} \qquad IA-19$

10 $R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow OCF_{3} \qquad IA-20$ 15

 R^2 H O CF_2O O CF_3 IA-21

 R^2 H O CF₂O O OCHF₂ IA-23

20

$$R^2$$
 H O CF₂O O CHF₂ IA-24

$$R^2$$
 H O CF_2O O CI IA-26

 R^2 H O CF_2O O F CI IA-27

$$R^2$$
 H O O CF_2O O CF_3 IA-28

$$R^{2} \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow CF_{2}O \longrightarrow CF_{3} \qquad IA-29$$

$$R^2$$
 H O F CF_2O O F CF_3 IA-30

5

worin R² die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen hat,

enthält.

.

3. Flüssigkristallines Medium nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass es eine oder mehrere Verbindungen der Formeln I-1 bis I-5:

20

25

30

worin Alkenyl ein Alkenylrest mit 2 bis 8 C-Atomen und Alkyl ein geradkettiger Alkylrest mit 1-15 C-Atomen

bedeutet,

5 enthält.

10

15

20

25

4. Flüssigkristallines Medium nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass es zusätzlich eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus den allgemeinen Formeln II, III, IV, V und VI enthält,

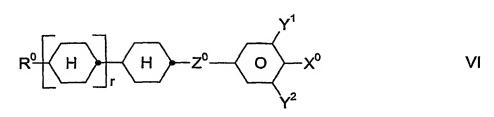
$$R^0$$
 H O X^0 II

$$R^{0} \longrightarrow H \longrightarrow C_{2}H_{4} \longrightarrow O \longrightarrow X^{0}$$

$$\downarrow A \longrightarrow A \longrightarrow A$$

$$\downarrow A$$

$$R^{0} \longrightarrow H \longrightarrow C \longrightarrow X^{0} \longrightarrow V$$



worin die einzelnen Reste die folgenden Bedeutungen haben:

R⁰ H, n-Alkyl, Alkoxy, Oxaalkyl, Fluoralkyl, Alkenyloxy oder Alkenyl mit jeweils bis zu 9 C-Atomen,

10 X⁰ F, Cl, halogeniertes Alkyl, Alkenyl, Alkenyloxy oder Alkoxy mit bis zu 6 C-Atomen,

 Z^0 -C₂F₄-, -CF=CF-, -CH=CF-, -CF=CH-, -C₂H₄-, -CH=CH-, -O(CH₂)₃-, -(CH₂)₃O-, -(CH₂)₄-, -CF₂O-,-OCF₂-, -OCH₂- oder -CH₂O-,

Y¹⁻⁴ jeweils unabhängig voneinander H oder F,

r 0 oder 1

und die Verbindung der Formel II nicht identisch ist mit der Verbindung der Formel I.

5. Flüssigkristallines Medium nach Anspruch 4, dadurch
gekennzeichnet, dass der Anteil an Verbindungen der Formeln IA
und I bis VI zusammen im Gesamtgemisch mindestens 50 Gew.%
beträgt.

6. Flüssigkristallines Medium nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass es zusätzlich eine oder mehrere Verbindungen der Formeln Ea bis Ef enthält,

F F F F F

 $R^0 \longrightarrow H \longrightarrow COO \longrightarrow F$

15 $R^0 - H - COO - OCF_3$ Eb

 $R^0 \longrightarrow H \longrightarrow COO \longrightarrow O \longrightarrow OCF_3$ Ed

 $R^0 \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow COO \longrightarrow F$ Ee

 $R^0 \longrightarrow H \longrightarrow COO \longrightarrow O \longrightarrow COF_3$ Ef

5

10

15

35

worin R⁰ die in Anspruch 4 angegebene Bedeutung hat,

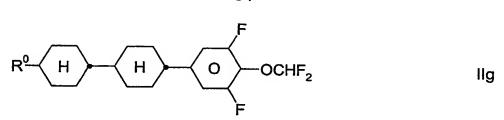
enthält.

7. Flüssigkristallines Medium nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass es eine oder mehrere Verbindungen der Formeln IIa bis IIg,

$$R^0$$
 H O F

 R^0 H O F

$$R^0$$
 H O OCHFCF₃



5 worin R⁰ die in Anspruch 4 angegebene Bedeutung hat,

enthält.

 Flüssigkristallines Medium nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass es zusätzlich eine oder mehrere Verbindungen der RI bis RVII,

$$R^*$$
 H H (O)CH= CF_2

- 85 -

worin

5 R*

n-Alkyl, Alkoxy, Oxaalkyl, Fluoralkyl oder Alkenyloxy mit

jeweils bis zu 9 C-Atomen, und

Alkyl oder

Alkyl*

jeweils unabhängig voneinander ein geradkettiger oder

verzweigter Alkylrest mit 1-9 C-Atomen,

bedeuten,

enthält.

15

10

- Flüssigkristallines Medium nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass der Anteil an Verbindungen der Formel IA im Gesamtgemisch 5 bis 40 Gew.% beträgt.
- 20 10. Verwendung des flüssigkristallinen Mediums nach Anspruch 1 für elektrooptische Zwecke.
 - 11. Elektrooptische Flüssigkristallanzeige enthaltend ein flüssigkristallines Medium nach Anspruch 1.

30

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.

			PE /EP2004		
A. CLASSIF IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER CO9K 19/44 GO2F 1/13				
According +-	o International Patent Classification (IPC) or to both national classificati	ion and IPC			
	o international Patent Classification (IPC) or to both national classifications. SEARCHED	on and IFO			
IPC 7	ocumentation searched (classification system followed by classification CO9K CO7C				
Documental	tion searched other than minimum documentation to the extent that su	ch documents are incl	uded in the fields se	arched	
1	ata base consulted during the International search (name of data base ternal, WPI Data, CHEM ABS Data, PAJ	and, where practical	l, search terms used)		
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category °	Citation of document, with Indication, where appropriate, of the rele	vant passages		Relevant to claim No.	
E	EP 1 454 975 A (MERCK PATENT GMBH 8 September 2004 (2004-09-08) examples M1,M2)		1–11	
P,X	EP 1 335 014 A (MERCK PATENT GMBH 13 August 2003 (2003-08-13) examples M2,M3,M7-M10		1-11		
P,X	EP 1 420 057 A (MERCK PATENT GMBH 19 May 2004 (2004-05-19) examples M1,M2,M3	1-11			
X	EP 1 029 842 A (CHISSO CORP) 23 August 2000 (2000-08-23) Composition example 24 Example 25 paragraph '0037!	/		1-11	
X Fur	ther documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family	members are listed l	n annex.	
"A" docum consider tiling "L" docum which citatic "O" docum other later t	nent defining the general state of the art which is not idered to be of particular relevance of document but published on or after the international date detected in the international date of another detected in the publication date of another donor or other special reason (as specified) nent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means detected international filing date but than the priority date claimed	cited to understa invention "X" document of parti- cannot be consic involve an invent "Y" document of parti- cannot be consic document is com- ments, such com- in the art. "&" document membe	nd not in conflict with and the principle or the cular relevance; the c dered novel or cannol tive step when the do cular relevance; the c dered to involve an in bilined with one or m arbination being obvious	the application but early underlying the claimed invention to considered to cournent is taken alone claimed invention ventive step when the one other such docu-us to a person skilled family	
	e actual completion of the international search . 15 November 2004	Date of mailing of 21/01/	f the International sea 2005	arch report	
ļ	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2	Authorized officer			
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Pérez Carlon, R			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No	
FF/EP2004/008628	}

	FM/EP2004/008628			
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category °	Cliation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
Y	EP 1 302 523 A (MERCK PATENT GMBH) 16 April 2003 (2003-04-16) example	1-11		
Y	DE 101 58 081 A (MERCK PATENT GMBH) 22 August 2002 (2002-08-22) example	1-11		
Α	EP 1 046 694 A (CHISSO CORP) 25 October 2000 (2000-10-25) cited in the application the whole document	1-11		
Α	EP 1 046 693 A (CHISSO CORP) 25 October 2000 (2000-10-25) cited in the application the whole document	1-11		

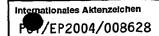
INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

International Application No PCP/EP2004/008628

						.004/008028
Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
EP 1454975	Α	08-09-2004	DE EP JP US	102004008638 1454975 2004285353 2004173776	A2 A	16-09-2004 08-09-2004 14-10-2004 09-09-2004
EP 1335014	 А	13-08-2003	DE EP US	10204790 1335014 2003234384	A1 A1	14-08-2003 13-08-2003 25-12-2003
EP 1420057		19-05-2004	DE EP JP US	10344474 1420057 2004149775 2004112275	A1 A	08-04-2004 19-05-2004 27-05-2004 17-06-2004
EP 1029842	A	23-08-2000	JP JP EP AT DE DE DE EP JP JP US US	3287288 10204016 1029842 212963 69705190 69705190 69710297 69710297 0844229 0844295 3531713 10204436 2002179606 464685 6187223 5961881 6007740	A A2 T D1 T2 D1 T2 A1 A2 A B B B1 A	04-06-2002 04-08-1998 23-08-2000 15-02-2002 19-07-2001 08-11-2001 21-03-2002 22-08-2002 27-05-1998 27-05-1998 31-05-2004 04-08-1998 26-06-2002 21-11-2001 13-02-2001 05-10-1999 28-12-1999
EP 1302523	A	16-04-2003	DE CN EP JP US	10150198 1412274 1302523 2003183656 2003197153	A A1 A	24-04-2003 23-04-2003 16-04-2003 03-07-2003 23-10-2003
DE 10158081	A	22-08-2002	DE JP US	10158081 2002201474 2003017279	Α	22-08-2002 19-07-2002 23-01-2003
EP 1046694	A	25-10-2000	JP DE EP US	2001003053 60001868 1046694 6315922	D1 A1	09-01-2001 08-05-2003 25-10-2000 13-11-2001
EP 1046693	Α	25-10-2000	JP DE DE EP US	2001003051 60000805 60000805 1046693 6325949	D1 T2 A1	09-01-2001 02-01-2003 18-09-2003 25-10-2000 04-12-2001

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT



A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES 1PK 7 C09K19/44 G02F1/13

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchlerter Mindestprüfstoff (Klasslfikatlonssystem und Klassifikationssymbole) $IPK \ 7 \ C09K \ C07C$

Recherchlerte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchlerten Gebiete fallen

Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, CHEM ABS Data, PAJ

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu

SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
EP 1 454 975 A (MERCK PATENT GMBH) 8. September 2004 (2004-09-08) Beispiele M1,M2	1-11
EP 1 335 014 A (MERCK PATENT GMBH) 13. August 2003 (2003-08-13) Beispiele M2,M3,M7-M10	1-11
EP 1 420 057 A (MERCK PATENT GMBH) 19. Mai 2004 (2004-05-19) Beispiele M1,M2,M3	1-11
EP 1 029 842 A (CHISSO CORP) 23. August 2000 (2000-08-23) Composition example 24 Example 25 Absatz '0037!	1-11
	EP 1 454 975 A (MERCK PATENT GMBH) 8. September 2004 (2004-09-08) Beispiele M1,M2 EP 1 335 014 A (MERCK PATENT GMBH) 13. August 2003 (2003-08-13) Beispiele M2,M3,M7-M10 EP 1 420 057 A (MERCK PATENT GMBH) 19. Mai 2004 (2004-05-19) Beispiele M1,M2,M3 EP 1 029 842 A (CHISSO CORP) 23. August 2000 (2000-08-23) Composition example 24 Example 25

entnehmen	
 Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist stieres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Berutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist 	 *T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem Internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollüdert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundellegenden Theorie angegeben ist *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden *Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahellegend ist *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 15. November 2004	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts 21/01/2005
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nt, Fax: (+31–70) 340–3016	Bevollmächtigter Bediensteter Pérez Carlon, R

X Siehe Anhang Patentfamilie

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen / EP2004/008628

· · · · · ·		7/EP2004/008628
C.(Fortsetz Kategorie°	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden	
Kategorie	Bezeichnung der Verönleinischung, soweil erforderlich unter Angabe der in Belracht kommenden	Teile Betr. Anspruch Nr.
Υ	EP 1 302 523 A (MERCK PATENT GMBH) 16. April 2003 (2003-04-16) Beispiel	1-11
Υ	DE 101 58 081 A (MERCK PATENT GMBH) 22. August 2002 (2002-08-22) Beispiel	1-11
A	EP 1 046 694 A (CHISSO CORP) 25. Oktober 2000 (2000-10-25) in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument	1-11
Α	EP 1 046 693 A (CHISSO CORP) 25. Oktober 2000 (2000-10-25) in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument	1-11
	•	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlich ein, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen PC/EP2004/008628

	echerchenbericht rtes Patentdokum	ent	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der
	1454975	A	08-09-2004	DE EP	102004008638 1454975		Veröffentlichung 16-09-2004 08-09-2004
				JP US	2004285353 2004173776	Α	14-10-2004 09-09-2004
EP	1335014	Α	13-08-2003	DE EP	10204790 1335014	A1	14-08-2003 13-08-2003
 FP	1420057	 А	19-05-2004	US DE	2003234384 		25-12-2003
	1.2000,	,,	13 03 2004	EP	1420057	A1	08-04-2004 19-05-2004
				JP US	2004149775 2004112275		27-05-2004 17-06-2004
EP	1029842	Α	23-08-2000	JP JP	3287288 10204016	B2	04-06-2002 04-08-1998
				EP	1029842		23-08-2000
				AT	212963	T	15-02-2002
				DE DE	69705190 69705190	DI T2	19-07-2001 08-11-2001
				DE	69710297		21-03-2002
				DE	69710297	T2	22-08-2002
				EP	0844229	A1	27-05-1998
				EP JP	0844295 3531713		27-05-1998
				JP	10204436		31-05-2004 04-08-1998
				JP	2002179606		26-06-2002
				TW	464685		21-11-2001
				US US	6187223 5961881		13-02-2001
				US	6007740		05-10-1999 28-12-1999
ΕP	1302523	Α	16-04-2003	DE	10150198	A1	24-04-2003
				CN EP	1412274 1302523		23-04-2003 16-04-2003
				ĴΡ	2003183656		03-07-2003
				US	2003197153		23-10-2003
DE	10158081	Α	22-08-2002	DE JP	10158081		22-08-2002
	_ ــ ـــ ــــــــ ــــــــــــــــــــ			US	2002201474 2003017279		19-07-2002 23-01-2003
EP	1046694	Α	25-10-2000	JP DE	2001003053		09-01-2001
				EP	60001868 1046694		08-05-2003 25-10-2000
				ūs ———	6315922		13-11-2001
EP	1046693	Α	25-10-2000	JP DE	2001003051		09-01-2001
				DE	60000805 60000805		02-01-2003 18-09-2003
				EP	1046693		25-10-2000
				US	6325949		04-12-2001

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER.

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.